

1. ÚVOD	7
2. PRINCIPY KVANTOVÉ MECHANIKY	9
2.1 Stav soustavy. Vlnová funkce	9
2.2 Měřitelné veličiny. Operátory	10
2.3 Tvar operátorů. Komutativnost a princip neurčitosti	16
2.4 Časová změna stavu	21
2.5 Některé filozofické aspekty	22
3. SPIN A PAULIHO PRINCIP	25
3.1 Spin částice	25
3.2 Vlnová funkce soustavy identických částic	27
4. STACIONÁRNÍ STAV	29
4.1 Nečasová Schrödingerova rovnice	29
4.2 Variační princip	31
5. ZÁKLADNÍ APROXIMACE UŽÍVANÉ V KVANTOVÉ CHEMII	33
5.1 Hamiltonián pro molekulu v nerelativistickém přiblížení	33
5.2 Separace pohybu jader	34
5.3 Bezrozměrné vyjádření kvantově mechanických veličin	37
6. MATEMATICKÝ APARÁT KVANTOVÉ CHEMIE	39
6.1 Vektory a matice	39
6.2 Přechod od jedné báze funkcí k jiné	43
6.3 Hledání vlastních funkcí operátoru	44
6.4 Komutativnost operátoru a faktorizace matic	48
7. VÍCEELEKTRONOVÉ FUNKCE	50
7.1 Velba N-elektronové báze	50
7.2 Elektronová konfigurace a konfigurační interakce	53
7.3 Matice hustoty a orbitaly	58
8. JEDNOELEKTRONOVÉ FUNKCE	63
8.1 Hartree-Fockovy orbitaly	63
8.2 Fyzikální smysl HF rovnice	74
8.3 Vlastnosti kanonických HF orbitalů	76

9.	VOLBA JEDNOELEKTRONOVÉ BÁZE	79
9.1	Atomové orbitaly	79
9.2	Slaterovy orbitaly	81
9.3	Gaussovy orbitaly	83
9.4	Kontrahované orbitaly	84
9.5	Potřebný rozsah báze	85
9.6	Orbitaly neležící na jádrech atomů	87
9.7	Problém neorthogonality atomových orbitalů	88
10.	MOŽNOSTI URYCHLENÍ VÝPOČTU	91
10.1	Výpočet vlastností molekuly (krátké shrnutí)	91
10.2	Poruchová teorie	93
10.3	Symetrie molekul	98
11.	SEMIEMPIRICKÉ METODY	101
11.1	Obecná charakteristika semiempirických metod	101
11.2	Metody zahrnující pouze valenční elektrony	102
11.3	π -elektronová approximace	103
11.4	Zanedbání diferenciálního překryvu	104
11.5	Metody neuvažující explicitně elektronovou repulzi	108
12.	PŘEHLED NĚKTERÝCH SEMIEMPIRICKÝCH METOD	110
12.1	CNDO	110
12.2	Metoda PPP	112
12.3	Metoda EHT	113
12.4	Hückelova metoda	113
12.5	Některé další semiempirické metody	115